### 88-: VEB Flè

anic acio Bfic

or : thu.

÷ jo ppg AD

EXA cont

The Floc

4-<del>|</del>p

noi

# BEST AVAILABLE COPY

VELW 30.12.86 E(10-E4E) J(4-E1) N(1-A1, 1-C1, 2-D1, 3-F) VEB LEUNA-WERK ULBRICHT
30.12.86-DD-298837 (11.05.88) B01j-23/80 C07c-29/15
Prepn. off alcehol(s) from synthesis gas on catalyst - contg. copper, zinc and alumina oxide(s) ground with metallic copper in reactor with lower catalyst loyer having low copper content

cursor which has been ground with 0.1-10 wt. 8 of metallic third comprises a catalyst with low content of Cu powder. Alcohols, esp. a mixt. of 1-5C alcohols, are prepd. from catalyst with high content of metallic Cu, and the lower pressure reactor, using a CuO/ZnO/Al,O, catalyst presynthesis gas, at 7 MPa and 553-573 deg K, in a high The upper third of the layer in the reactor contains a Cu, to grain size 1-5µ, and then tabletted. ADVANTAGE

Space/time yield is improved and the catalyst has long

## PREFERRED PROCESS

The catalyst precursor has been ground with 1-5 wt.8 of metallic Cu powder. The upper third of the catalyst layer is a catalyst with 3-10 (4-6) wt. % of metallic Cu,

synthesis gas, and treated with a gas loading of 100 NI/h, activated, brought under a pressure of 7 Mpa with and the lower third contains 0.1-3 (1-2) wt. % of at 553-573 deg. K. EXAMPLE powder.

(B) Before calcination, the catalyst was mixed with 4.8 wt. 8 of Cu powder, and ground for 18 mins. Reaction was as in (A).

catalyst as in (B), but contg. only 1.58 of Cu powder. This was followed by a layer of 8 ml of Cu-free catalyst, (C) A tubular reactor was charged with 8 ml of the and finally 9 ml of the catalyst as in (B).

catalyst/h, (A) 1.01, (B) 1.2, (C) 1.14; content of higher O cpds., wt. 8, (A) 6.4, (B) 18.7, (C) 19.8; water content, wt. 8 (A), (B) 0.4, (C) 0.3; running time at constant space/time yield, h, (A) 910, (B) 1790, (C) 1950. Results were: space/time yield, 11q. prods. kg/1 (3pp510RBHDwgNo0/0).

DD-256515-A

inn Fres Costa atout IS

### DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK



(12) Wirtschaftspatent

Erteilt gemäß § 17 Absatz 1 Patentgesetz

## **PATENTSCHRIFT**

(19) DD (11) 256 515 A1

4(51) C 07 C 29/15 B 01 J 23/80

### AMT FÜR ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veröffentlicht

(21) WP C 07 C / 298 837 0 (22) 30.12.86 (44) 11.05.88
(71) VEB Leuna-Werke "Walter Ulbricht", Leuns 3, 4220, DD
(72) Derdulla, Hans-Joachim, Dr. Dipl.-Chem.; Stoß, Wermer, Dr. Dipl.-Chem.; Müller, Hans, Dr. Dipl.-Chem.; Kohl, Günter, Dr. Dipl.-Chem.; Meye, Horst, Dr. Dipl.-Chem.; Becker, Kurt, Dipl.-Chem.; Haftendorn, Manfred, Dr. Dipl.-Chem.; Süptitz, Hartmut, Dr. Dipl.-Chem.; Müller, Horst, Dr. Dipl.-Chem.; Franch, Jürgen, Dr. Dipl.-Chem.; Lücke, Bernhard, Dr. Dipl.-Chem.; Maneck, Heinz-Eberhard, Dr. Dipl.-Chem., DD

(54) Verfahren zur Herstellung von Alkoholen

(55) Verfahren, Alkoholherstellung, Alkoholgemische, C<sub>1</sub>- bis C<sub>5</sub>-Alkohole, Treibstoffkomponenten, Synthesegas, Kupfer/Zink/Aluminium-Katalysatoren, Kupfermetall, Katalysatorschicht, Isothermie (57) Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Alkoholen, insbesondere eines Gemisches aus C<sub>1</sub>- bis C<sub>5</sub>-Alkoholen, aus Synthesegas. Die erhaltenen Gemische können z. B. als Treibstoffkomponenten eingesetzt oder zu Alkohol-Individuen aufgearbeitet werden. Beim erfindungsgemäßen Verfahren werden Katalysatoren auf Basis Cu/Zn/Al eingesetzt, die durch gemeinsame Vermahlung und Verpillung mit metallischem Kupferpulver gewonnen wurden. Die Synthese von C<sub>1</sub>- bis C<sub>5</sub>-Alkoholgemischen aus Synthesegas wird in einem Reaktor durchgeführt, der in dem oberen Schichtdrittel einen Katalysator mit höherem Anteil an metallischem Kupfer enthält, während das untere Schichtdrittel aus einem Katalysator mit geringerem Anteil an Kupferpulver besteht. Die Verbesserung der isothermen Fahrweise führt zu einem Anstieg der Raum-Zeit-Ausbeute an Flüssigprodukt bei gleichzeitig verbesserter Standzeit der Katalysatoren und damit einer Erhöhung der Ökonomie.

ISSN 0433-6461

5 Seiten

erlaubt eine erhebliche Verbesserung der isothermen Fahrweise des Reaktors, was gegenüber dem Stand der Technik eine deutlich verbesserte Raum-Zeit-Ausbeute an C<sub>1</sub>- bis C<sub>5</sub>-Alkoholgemischen und eine Verlängerung der Betriebszeit der Katalysatoren mit sich bringt.

### Ausführungsbeispiele

### Beispiel 1 (Vergleichsbeispiel)

In einen Rohrreaktor (Länge 1,5 m, Innendurchmesser 25 mm) werden 25 ml Katalysator in Zylinderform (4  $\times$  4 mm) eingebaut. Der Katalysator wird in bekannter Weise hergestellt und hat die Zusammensetzung Cu<sub>1</sub>Zn<sub>0.33</sub>Al<sub>0.18</sub>K<sub>0.05</sub>. Nach einer Aktivierungsperiode wird der Katalysator unter einen Druck von 7 MPa Synthesegas gebracht (49,2 Vol.-% CO; 45,9 Vol.-% H<sub>2</sub>; 0,8 Vol.-% CH<sub>4</sub>; 4,1 Vol.-% N<sub>2</sub>) und mit einer Gasbelastung von 100 NI/h auf eine Reaktionstemperatur von 553 bis 573 K gebracht. Die anfallenden Flüssigprodukte und Abgasmengen werden bestimmt und geschromatographisch bzw. gasanalytisch untersucht. Ergebnisse siehe nachfolgende Tabelle.

### Beispiel 2

Der nach Beispiel 1 hergestellte Katalysator wird vor der Calcinierung mit 4,8 Ma.-% Kupferpulver vermischt und gemeinsam 18 min. lang vermahlen. Die Ausprüfung gemäß Beispiel 1 ergab die in nachfolgender Tabelle dargestellten Ergebnisse.

### Beisplel 3

In den Rohrreaktor werden zunächst 8ml eines nach Beispiel 2 hergestellten, aber nur 1,5 Ma.-% Kupferpulver enthaltenden Katalysator eingefüllt, worauf eine Schicht aus 8ml eines kupfermetallfreien Katalysators folgt. Das letzte Drittel des Reaktorraumes (9ml) wird mit dem Katalysator gemäß Beispiel 2 (4,8 Ma.-% Kupferpulver) gefüllt. Die Prüfung erfolgt wie im Beispiel 1 beschrieben.

Tabelle Ergebnisse der Ausprüfversuche

	RZA an Flüs- sigprodukten (kg/l Kath)	Anteil häh. O <sub>2</sub> -halt. Verbindungen (Ma%)	Wasser- gehalt (Ma%)	Betriebs- zeit bei konst. RZA (h)
Beispiel 1	1,01	6,4 .	0,4	910
Beispiel 2	1,12	18,7	0,4	1790
Beispiel 3	1,14	19,8	6,0	1 950

### Patentansprüche:

- Verfahren zur Herstellung von Alkoholen, insbesondere eines Gemisches aus C<sub>1</sub>- bis C<sub>5</sub>-Alkoholen, aus Synthesegas unter einem Druck von 7 MPa und unter einer Temperatur von 553 bis 573 K in einem Hochdruckreaktor, gekennzeichnet dadurch, daß ein CuO/ZnO/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Katalysatorvorläufer eingesetzt wird, der zusammen mit 0,1 bis 10 Mai.-% metallischen Kupferpulvers der Korngröße 1 bis 5 mμ gemeinsam vermahlen und anschließend verpillt wird und daß das obere Drittel der Katalysatorschicht des Hochdruckreaktors einen Katalysator mit hohem Anteil an metallischem Kupfer enthält, während das untere Drittel aus einem Katalysator mit geringem Anteil an Kupferpulver besteht.
- 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein Katalysatorvorläufer eingesetzt wird, der mit 1 bis 5Ma.-% metallischen Kupferpulvers vermahlen wird.
- 3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das obere Drittel der Katalysatorschicht des Hochdruckreaktors einen Katalysator mit einem Anteil von 3 bis 10, vorzugsweise 4 bis 6Ma.-% an metallischem Kupfer enthält, während das untere Drittel aus einem Katalysator mit einem Anteil von 0,1 bis 3, vorzugsweise 1 bis 2Ma.-% an Kupferpulver besteht.

### Anwendungsgebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Alkoholen, insbesondere eines Gemisches aus  $C_1$ - bis  $C_5$ -Alkoholen, aus Synthesegas.

### Charakteristik der bekannten technischen Lösungen

Es ist bekannt, durch Umsetzung von Synthesegas unterschiedlicher Zusammensetzung bei erhöhten Temperaturen und unter Druck an Katalysatoren ein Gemisch aus vorwiegend C<sub>1</sub>—C<sub>5</sub>-Alkoholen herzustellen. Im großtechnischen Maßstab wurden bisher die beiden Verfahrensprinzipien Isobutylöl- und Fischer-Tropsch-Synthese angewendt. Die Verfahren haben den generellen Nachtell, daß sie wenig selektiv sind und außerdem nur mit relativ geringer Ausbeute ablaufen. Aus den genannten Gründen werden weltweit alternative Möglichkeiten zur Herstellung dieser Alkoholgemische forschungsseitig bearbeitet. So sind Verfahrensvorschläge bekannt geworden, die unter Verwendung von Katalysatoren auf Basis Cobalt (z. B. DE-OS 29.25.571), Rhodium (z. B. USP 41.36.104), Ruthenium (z. B. USP 43.32.915), Molybdän (z. B. EP 119.609) und Kupfer (z. B. DE-OS 34.03.491) ablaufen

Verfahren mit cobalthaltigen Katalysatoren haben den Nachteil, daß neben den gewünschten Alkoholen beträchtliche Mengen an Kohlenwasserstoffen entstehen und damit eine relativ niedrige Selektivität zu Alkoholen resultiert. Bei Verfahren auf Basis rhodium- bzw. ruthenlumhaltiger Katalysatoren erweist sich die Bildung von vorzugsweise C<sub>2</sub>-Bausteinen im Sinne des Erfindungszieles als nachteilig. Des weiteren entstehen beträchtliche Mengen an Kohlenwasserstoffen, insbesondere Methan. Den letztgenannten Nachteil haten auch Verfahren mit molybdänhaltigen Katalysatoren, wobei außerdem nur geringe CO-Umsätze erzielt werden.

Die in den Patentschriften DE-OS 34.03.491 der Firma Südchemie AG bzw. DE-OS 34.03.492 der Lurgi-Metaligesellschaft AG verwendeten Katalysatoren auf Basis Kupfer (Oxide von Cu, Zn und Al mit geringen Alkelizusätzen) führen mit einer im Vergleich zur Tieftemperaturmethanolsynthese relativ geringeren Raum-Zeit-Ausbeute von ca. 1 kg/l Kat. · h zu einem Gemisch mit einem Anteil von ca. 16. Ma.-% an höheren sauerstoffhaltigen Verbindungen.

### Ziel der Erfindung

Ziel der vortiegenden Erfindung ist es, ein Verfahren zur Herstellung von Alkoholen, insbesondere eines Gemisches aus C<sub>1</sub>- bis C<sub>5</sub>-Alkoholen, aus Syntheseges zu entwickeln, das zu einer Verbesserung der Ökonomie führt.

### Darlegung des Wesens der Erfindung

Es bestand somit die Aufgabe, ein solches Verfahren zu entwickeln, das eine verbesserte Raum-Zeit-Ausbeute an C<sub>1</sub>- bis C<sub>6</sub>-Alkoholen und eine höhere Standzeit der verwendeten Katalysatoren im Vergleich zu den bisher bekannten Lösungen aufweist.

Diese Aufgabe wird durch ein Verfahren zur Herstellung von Alkoholen, insbesondere eines Gemisches aus C<sub>1</sub>- bis C<sub>6</sub>-Alkoholen, aus Synthesegas unter einem Druck von 7 MPa und unter einer Temperatur von 553 bis 573 K in einem Hochdruckreaktor erfindungsgemäß dadurch gelöst, daß ein CuO/ZnO/Al<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-Katalysatorvorläufer eingesetzt wird, der zusammen mit 0,1 bis 10 Ma.-% metallischen Kupferpulvers der Komgröße 1 bis 5 mµ gemeinsam vermahlen und anschließend verpillt wird, wobei vorzugsweise 1 bis 5 Ma.-% metallischen Kupferpulvers verwendet werden und daß das obere Drittel der Katalysatorschicht einem Katalysator mit einem Anteil von 3 bis 10, vorzugsweise 4 bis 6 Ma.-% an metallischem Kupfer enthält, während das untere Drittel aus einem Katalysator mit einem Anteil von 0,1 bis 3, vorzugsweise 1 bis 2 Ma.-% an Kupferpulver besteht.